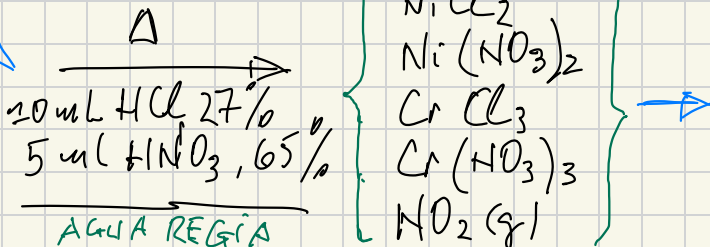
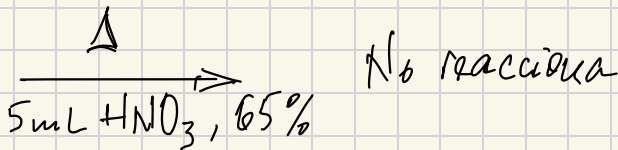
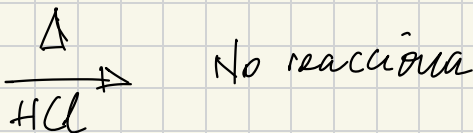
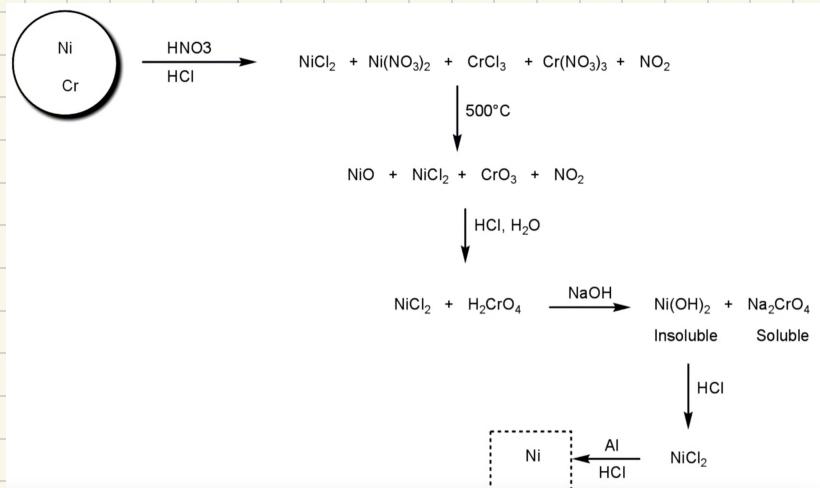


# AISLANDO EL NIQUEL DEL ALAMBRE NICROMO

Canal de video LabXY.

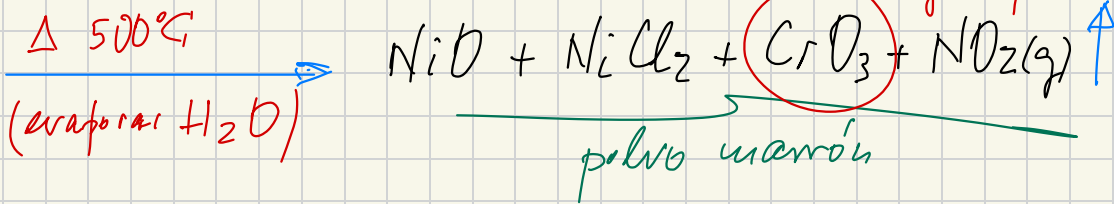
Nicromo  $\left\{ \begin{array}{l} 80\% \text{ Ni} \\ 20\% \text{ Cr} \end{array} \right.$

El esquema de separación a seguir es:



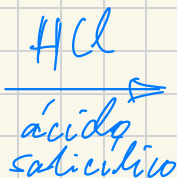
NICROMO

m nicromo = 1.61 g

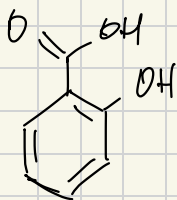


para saber si la mezcla contiene  $\text{Fe}$ , se hace la prueba del funol.

polvo marrón

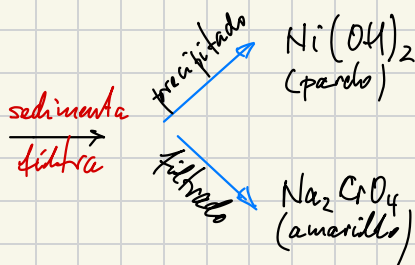
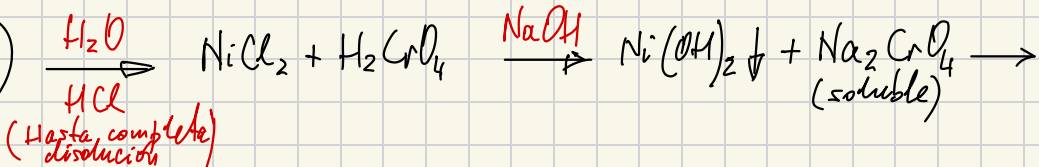


Resultado negativo para el  $\text{Fe}$ .  
 Si hubiera  $\text{Fe}$  se formaría de color morado.



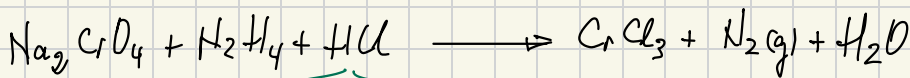
(ácido 2-hidroxibenzoico)

polvo marrón

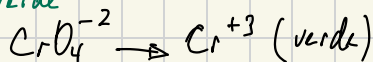


Por una parte, se añade hidracina y ácido clorhídrico para la obtención del  $\text{Cr}^{+3}$  (siguiente práctica).

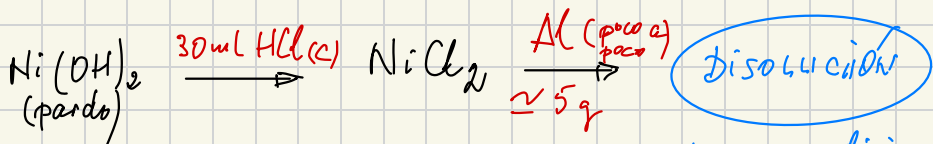
Al filtrado:



Hasta pasar a color verde

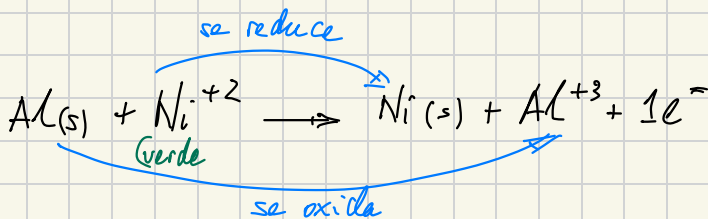


Al precipitado:



Hay que adicionar constantemente Al y HCl.

La reducción del Ni estará completa, cuando el color de la disolución pase de verde a incolora.



El Ni es ferromagnético y es atraído por los imanes. Luego la mejor forma de separarlo es mediante un imán.

filtrado

Enjuagues  
con  $\text{H}_2\text{O}$   
seco

$m_{\text{Ni}} = 0.91\text{g}$   
Rend. = 70.65%

Obtenemos Ni puro a partir de materiales caseros. Aunque resulta más barato comprarlo por separado.